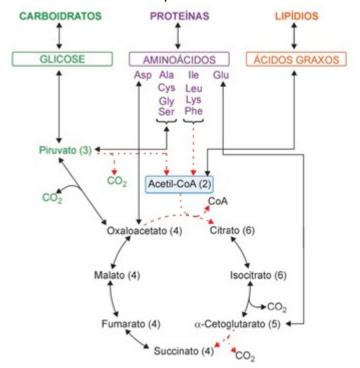
## QBQ0230N - Bioquímica - Biologia

## 27/09/2019

## Exercícios - Introdução ao metabolismo

- 1. No esquema abaixo temos uma simplificação das principais vias metabólicas que iremos estudar. Os números ao lado do nome das moléculas correspondem ao número de C na molécula. As setas tracejadas correspondem a reações irreversíveis. Determine se é possível sintetizar:
  - a) Glicose a partir de proteína
  - b) Ácidos graxos a partir de proteína
  - c) Ácido graxo a partir de glicose
  - d) Proteína a partir de glicose
  - e) Glicose a partir de ácido graxo (dica: conte o número de C)
  - f) Proteína a partir de ácido graxo



- 2. Reações irreversíveis são importantes porque são bons pontos de regulação. Observando o esquema acima, encontre quais são estas reações.
- 3. Quais as funções do ATP e do NADPH nas células?
- 4. Na hidrólise do ATP em ADP e Pi, a concentração de equilíbrio do ATP é pequena demais para ser medida de forma precisa. Uma melhor maneira de se medir o  $\Delta G^{\circ\prime}$  desta reação é quebrá-la em duas reações nas quais o  $\Delta G^{\circ\prime}$  pode ser medido de forma precisa. Isto foi feito usando as seguintes reações (a primeira catalisada pela glutamina sintetase):

(1) ATP + glutamato + 
$$NH_4^+ \rightleftharpoons ADP + Pi + glutamina + H^+$$

$$\Delta G_1^{o'} = -16.3 \text{ kJ.mol}^{-1}$$

(2) Glutamato + NH<sub>4</sub><sup>+</sup> ≠ glutamina + H<sub>2</sub>O + H<sup>+</sup>

$$\Delta G_2^{o'}$$
 = + 14.2 kJ.mol<sup>-1</sup>

- a) Examine cada reação e diga se é favorável que ela ocorra espontaneamente.
- b) Qual é o  $\Delta G^{\circ}$  da hidrólise do ATP, de acordo com estes dados?